POWERED BY Dialog

Metal complex azo pigments - from triarylamino pyrimidines as coupling components Patent Assignee: CIBA GEIGY AG

Patent Family

Patent Number	Kind	Date _	Application Number	Kind	Date	Week	Type
DE 2611826	A	19760930	3			197641	В
GB 1483271	A	19770817				197733	

Priority Applications (Number Kind Date): GB 7512062 A (19750322)

Abstract:

DE 2611826 A

Metal complex azo pigments f formula: (in which A is an opt. substd. aryl or heterocyclic gp., R1 is opt. substd. aryl; X is O, S or CO; p is 1 or 2; when p is 1, C is H and when p is 2, C is a direct bond, r an alkylene, arylene or aralkylene gp. joining 2 gps. A; M is a metal of the first transition gp.) are used for colouring plastics, resins, rubbers, paints, printing inks, etc. (I) have excellent fastness, esp. to light, overpainting, weather and migration, with good heat resistance and very high colour strength.

Derwent World Patents Index © 2004 Derwent Information Ltd. All rights reserved. Dialog® File Number 351 Accession Number 1641751 ②②②

19 BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND





Offenlegungsschrift 26 11 826

Aktenzeichen:

P 26 11 826.3

Anmeldetag:

19. 3.76

Offenlegungstag:

30. 9.76

30 Unionspriorität:

@ 33 3

22. 3.75 Großbritannien 12062-75

Bezeichnung: Pigmentkomplexe und Verfahren zu ihrer Herstellung

Anmelder: CIBA-GEIGY AG, Basel (Schweiz)

Wertreter: Zumstein sen., F., Dr.; Assmann, E., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat.;

Koenigsberger, R., Dipl.-Chem. Dr.; Holzbauer, R., Dipl.-Phys.;

Zumstein jun., F., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat.; Pat.-Anwälte, 8000 München

McCrae, James McGeachie, Dr., Stewarton;

Bridge, Christopher James, Dalry; Ayrshire,

Schottland (Großbritannien)

Case 3-9836/MA 1608 = DEUTSCHLAND

Pigmentkomplexe und Verfahren zu ihrer Herstellung

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Pigmente und insbesondere neue Metallkomplexazopigmente und Verfahren zur Herstellung derselben.

Erfindungsgemäss wird ein Metallkomplexpigment der Formel

umfasst, worin

- A einen gegebenenfalls substituierten Aryl- oder heterocyclischen Rest,
- R¹ einen gegebenenfalls substituierten Arylrest,
- X ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine Carboxygruppe,
- p die Zahlen 1 oder 2, wenn p=1, C ein am Rest A gebundenes Wasserstoffatom und wenn p=2, C entweder eine direkte Bindung oder einen Alkylen-, Arylen- oder Aralkylen-Rest, die zwei Reste A miteinander verbinden und
- M ein Metall aus der ersten Reihe der Uebergangselemente bedeuten.

Eine bevorzugte Gruppe von Metallkomplexen gemäss der Formel I hat die Formel

$$v_1$$
 v_1
 v_1
 v_2
 v_3
 v_4
 v_4
 v_5
 v_5
 v_5
 v_5
 v_7
 v_8
 v_8

worin

X die vorstehende Bedeutung hat,

M₁ Cu oder Ni darstellt,

- Y, Y₁, Y₂ und Y₃ jeweils ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Nitro- oder Trifluormethyl-, eine Alkyl- oder Alkoxygruppe mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, eine gegebenenfalls mit einem Chloratom, einer Alkyl- oder Alkoxygruppe mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituierte Phenyl- oder Phenoxygruppe eine Carbamoyl- oder eine Alkylcarbamoylgruppe mit 2-5 Kohlenstoffatomen,
- v, v₁, v₂, v₃, Z, Z₁, Z₂ und Z₃ ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Alkyl- oder Alkoxygruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen bedeuten.

Besonders bevorzugt sind Metallkomplexe der Formel

worin

X, M_1 , Y, Y_1 , Y_2 und Y_3 die vorstehende Bedeutung haben und Y_1 , Y_2 , Y_3 gleich sind.

Wenn A und/oder R¹ einen Arylrest darstellen, enthält
letzterer vorzugsweise 6 bis 14 Kohlenstoffatome und kann aus
einem aromatischen Ring oder zwei oder mehreren kondensierten
aromatischen Ringen bestehen. Der Arylrest kann unsubstituiert
sein oder mit einer oder mehreren Gruppen, die der Komplexverbindung der Formel I keine Wasserlöslichkeit verleihen,
substituiert sein, z.B. mit Alkyl-, Alkoxy-, Carboxyalkyloder Alkylcarbamoyl-, Arylamid- oder Alkylamid-, Nitrogruppen
oder Halogenatomen. Bevorzugte Beispiele für die Arylreste A
und/oder R¹ sind Naphthyl- und insbesondere Phenyl-Reste.

Wenn A einen heterocyclischen Rest darstellt, kann dieser entweder unsubstituiert oder durch eine oder mehrere der vorstehend genannten, nicht-wasserlöslichmachenden Gruppen
substituiert sein. Bevorzugte heterocyclische Reste A sind
4-Methylcumarin, Cumarin, Benzimidazolon und insbesondere
4-Methyl-2-chinolon.

Vorzugsweise ist p=1 und C ein am Rest A gebundenes Wasserstoffatom. Wenn jedoch p=2 ist, kann C entweder eine direkte Bindung, die zwei Reste A, z.B. Phenylen- oder Biphenylen-Reste, miteinander verbindet sein, oder einen Alkylen-, Arylen- oder Aralkylen-Rest, der zwei Reste A miteinander verbindet.

M ist ein Metall der ersten Reihe der Uebergangselemente, nämlich Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni oder Cu, vorzugsweise aber Ni oder Cu.

Die vorliegende Erfindung schafft ferner ein Verfahren zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, das dadurch gekennzeichnet ist, dass man eine Verbindung der Formel

metallisiert, worin

R¹, A, X, C und p die vorstehende Bedeutung haben und R ein Wasserstoffatom oder eine Alkylgruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen bedeutet.

Die Metallisierung der Verbindung IV kann direkt im Reaktionsmedium, das zur Herstellung der Verbindung IV verwendet wurde, durchgeführt werden. Alternativ kann die Verbindung der Formel IV aus ihrer rohen Reaktionsmischung abgetrennt, von Verunreinigungen freigewaschen und vor der Metallisierung in einem Lösungsmittel suspendiert werden, das mit jeglichem zur Herstellung der Verbindung IV verwendeten Lösungsmittel identisch oder verschieden sein kann.

Die Metallisierung kann unter Verwendung einer Lösung oder Suspension jeglichen geeigneten Salzes oder Komplexes des Metalls M erfolgen. Wenn z.B. die Metallisierung ein Kupferungsverfahren ist, kann eine Suspension eines Kupfersalzes in einem organischen Lösungsmittel oder eine wässrige Lösung eines Kupfersalzes, wie Kupferacetat, Cuprammoniumsulfat oder Natrium-cuprotartrat, verwendet werden. Wenn die Metallisierung unter Verwendung von Nickel durchgeführt wird, ist es zweckmässig, eine Lösung von Nickelacetat-tetrahydrat in Methylcellosolve zu verwenden.

Viele der Verbindungen der Formel IV sind per se neue Verbindungen, sie können aber nach per se bekannten Verfahren erhalten werden.

Die Verbindungen der Formel IV können z.B. dadurch hergestellt werden, dass man die Diazoverbindung eines Amins der Formel

mit einer Verbindung der Formel

$$R'-NH-R'$$
 $NH-R'$
 $NH-R'$

kuppelt, worin A, X und R¹ die vorstehende Bedeutung haben.

Die Umsetzung wird vorteilhaft durch Auflösen der Kupplungskomponente in einem geeigneten Lösungsmittel, beispielsweise Dimethylformamid oder in einer Mischung von Lösungsmitteln wie z.B. Dimethylformamid/Eisessig, und anschliessender Zugabe der Diazoniumlösung des Amins der Formel V durchgeführt.

Die Ausgangsmaterialien der Formel V sind per se bekannt.

Geeignete Kupplungskomponenten der Formel VI können beispielsweise durch Umsetzung von 2,4,6-Trichlorpyrimidin mit folgenden Aminen erhalten werden:

Anilin

- 2-, 3- oder 4-Chloranilin
- 3,4-Dichloranilin
- 2,3-Dichloranilin
- 2,4-Dichloranilin
- 2,5-Dichloranilin
- 2,6-Dichloranilin
- 2,4,5-Trichloranilin
- 2,4,6-Trichloranilin
- 2-,3- oder 4-Bromanilin
- 2,4-Dibromanilin
- 2,5-Dibromanilin
- 2-, 3- oder 4-Methylanilin
- 3,4-Dimethylanilin
- 2,3-Dimethylanilin
- 2,4-Dimethylanilin
- 2,5-Dimethylanilin
- 2,6-Dimethylanilin
- 2,4,6-Trimethylanilin
- 2-Methy1-5-chloranilin
- 2-Methyl-4-chloranilin
- 2-Methy1-3-chloranilin
- 2,4-Dimethy1-5-chloranilin
- 2,6-Dimethyl-4-chloranilin
- 2_Chlor_5_Trifluormethylanilin
- 2-, 3- oder 4-Nitranilin

- 4-Chlor-2-nitranilin
- 2-Chlor-4-nitranilin
- 4-Methyl-3-nitranilin
- 2-Methyl-5-nitranilin
- 2-Methy1-4-nitranilin
- 2- oder 4-Methoxyanilin
- 2- oder 4-Aethoxyanilin
- 3-Chlor-4-methoxyanilin
- 2-Methoxy-5-nitranilin
- 2-Methoxy-5-chloranilin
- 2-Methoxy-5-trifluormethylanilin
- 2-Nitro-4-aethoxyanilin
- 2-Methoxy-4-chlor-5-methylanilin
- 3-Amino-4-methoxy-benzoesäureamid
- 3-Amino-4-methoxy-benzoesäureäthylamid
- 2-Amino-4-phenylanilin
- 5-Chloro-2-phenyoxyanilin
- 5-Chloro-2-(4'-chlor)-phenoxyanilin
- 5-Chloro-2-(4'-methy1)-phenoxyanilin.

Bevorzugte Kupplungskomponenten der Formel VI sind:

- 2,4,6-Trianilinpyrimidin
- 2,4,6-Tris-(4-methylanilin)-pyrimidin
- 2,4,6-Tris-(4-chloranilin)-pyrimidin
- 2,4,6-Tris-(4-methoxyanilin)-pyrimidin

2;4,6-Tris-(4-nitranilin)-pyrimidin

2,4,6-Tris-(o-anisidin)-pyrimidin

2,4,6-Tris-(4-carboxyamidanilin)-pyrimidin.

Beispiele für geeignete erfindungsgemäss verwendbare Amine der Formel V umfassen:

Anthranilsäure

o-Aminophenol

o-Anisidin

5-Methylanthranilsäure

Dianisidin

- 2-Methoxy-4-nitranilin
- 2-Methoxy-5-acetamidanilin
- 2,5-Diaethoxy-4-phenylamidanilin
- 2-Hydroxy-5-chloranilin
 - 2-Methoxy-4-nitro-5-methylanilin
 - 5-Acetamid-anthranilsäure
 - 4-Methy1-6-methoxy-7-amino-2-quino1on.

Wenn die Amine mit einer Alkoxygruppe in 2-Stellung substituiert sind, ist während der Metallisierungsphase die Anwesenheit eines organischen Lösungsmittels unerlässlich.

Auf Grund ihrer Unlöslichkeit im Reaktionsmedium können die Verbindungen der Formel I leicht aus der Reaktionsmischung durch Filtration isoliert werden. Die Verbindungen der Formel I können als Pigmente direkt nach der Herstellung verwendet werden; d.h., nachdem sie aus den rohen Reaktionsflüssigkeiten abfiltriert und getrocknet wurden. Alternativ können sie zuerst unter Anwendung von bekannten Nass- oder Trockenkonditionierungstechniken, wie Vermahlen, entweder allein oder in Anwesenheit eines Wasserlöslichen Salzes oder eines anderen Mediums, welches anschliessend leicht, beispielsweise durch Waschen, entfernt werden kann, bearbeitet werden.

Dementsprechend wird durch die vorliegende Erfindung weiter ein Verfahren zum Färben organischer Materialien geschaffen, welches darin besteht, in das organische Material eine Verbindung der Formel I einzuarbeiten. Die vorliegende Erfindung umfasst auch das so gefärbte organische Material.

Der erfindungsgemäss verwendete Anteil der Verbindung I, um das organische Material zu färben, kann innerhalb weiteren Grenzen variieren, liegt jedoch normalerweise im Bereich von 0,1 bis 10 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gesamtgewicht des zu färbenden organischen Materials.

Organische Materialien, die erfindungsgemäss gefärbt werden können, umfassen hochmolekulares organisches Material, beispielsweise Celluloseäther und Celluloseester, wie Aethylcellulose, Acetylcellulose und Nitrocellulose, Polyamide, Polyurethane und Polyester, natürliche und synthetische

Harze, wie Aminoplaste, insbesondere Harnstoff-Formaldehydund Melamin-Formaldehyd-Harze, Alkydharze, Phenoplaste, Polycarbonate, Polyolefine, wie Polyäthylen und Polypropylen,
Polystirol, Polyvinylchlorid, Polyacrylnitril, Polyacrylsäureester, Kautschuk, Casein, Silicone und Siliconharze, einzeln
oder im Gemisch. Es spielt keine Rolle, ob diese hochmolekularen Verbindungen in Form von plastischen Massen oder
Schmelzen oder in Form von Spinnlösungen vorliegen. Die Verbindungen der Formel I sind jedoch von besonderem Interesse
zur Färbung von Lacken, Anstrichmitteln und Druckfarben.

Je nach der endgültigen Verwendung, kann es vorteilhaft sein, die Verbindungen der Formel I als Toner oder in Form eines Pigmentpräparats zu verwenden.

In der Regel sind die Verbindungen der Formel I durch ausgezeichnete Echtheitseigenschaften, insbesondere Licht-,
Ueberlackier-, Wetter- und Migrationsechtheit, gute Hitzebeständigkeit und durch sehr hohe Farbstärke charakterisiert.

In den nachfolgenden Beispielen beziehen sich Teile und Prozentangaben auf das Gewicht.

Herstellung von Liganden

Beispielen 1-22

1. 3,7 Teile o-Anisidin suspendiert in 7,75 Teilen konzentrierter Salzsäure und 10 Teilen Wasser werden auf 0°C abgekühlt und dann auf einmal eine Lösung von 2,1 Teilen Natriumnitrit in 10 Teilen Wasser zugegeben. Man rührt während 3 Minuten weiter und erhält eine klare gelblich braune Lösung. Diese Diazonium-1ösung wird innerhalb von 2 Minuten zu einer Lösung von 10,6 Teilen 2,4,6-Trisanilinpyrimidin in 250 Teilen Dimethylformamid zugegeben. Zu der so erhaltenen Suspension wird 20%ige wässrige Natronlauge zugegeben um den pH-Wert der Mischung auf 4 einzustellen. Die Suspension wird 2 Stunden gerührt. Danach wird die orangefarbene feste Substanz abfültriert, mit Wasser gewaschen und bei 50-60°C getrocknet. In dieser Weise erhält man 11,3 Teile (77,5% d.Th.) eines brillanten orangen Feststoffes der Formel

$$\begin{array}{c|c}
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\$$

Analoge Azoverbindungen können in der gleichen Weise, durch Verwendung der in der nachstehenden Tabelle I aufgeführten Aminen und Kupplungskomponenten erhalten werden.

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
2	NH ₂ OCH ₃	CH ₃ NH NH NH CH ₃ CH ₃	78.1
3	NH ₂ OCH ₃	OCH ₃ NH NH OCH ₃ OCH ₃	82.0

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
4 :	NH ₂ OCH ₃	C1 NH NH NH C1 C1	91.4
5	NH ₂ OCH ₃	NO2 NH NH NH NO2 NO2 NH NO2	81.2

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beut e %
6	NH ₂ OCH ₃	NH NH NH	82.7
7	NH ₂ OCH ₃	CH ₃ NH NH CH ₃ CH ₃ CH ₃	84.8

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
8	NH ₂ OCH ₃	OCH ₃ NH NH OCH ₃ OCH ₃	90.0
9	NH ₂ OCH ₃	C1 NH NH NH C1 C1	81.8

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute
· 10	O ₂ N NH ₂ OCH ₃	NH NH NH	99.0
11	O ₂ N OCH ₃	NH NH C1	75.1
	·		

TABELLE I

	•		
Bei- spiel		Kupplungskomponente	Aus- beute %
12	OCH ₃	NH NH NH NH	89.3
13	OCH ₃	CH ₃ NH NH CH ₃ CH ₃ CH ₃	85.1

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
14	H ₂ NOC OCH ₃	OCH ₃ NH NH OCH ₃ OCH ₃	87.1
15	H ₂ NOC NH ₂ OCH ₃	C1 NH NH NH C1 C1 C1	86.3

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
· 1 6	NH ₂ COOH	NH NH NH	77.2
17	NH ₂ COOH	CH ₃ NH NH CH ₃ CH ₃	85.6

TABELLE I

			<u> </u>
Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute
18	NH ₂ COOH	OCH ₃ NH NH NH OCH OCH OCH	87.6
19	NH ₂ COOH	OCH ₃ C1 NH NH NH C1 C1	88.1
	·		

TABELLE I

Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
NH ₂ COOH	NH NH NH	75.4
H ₃ C COOH	CH ₃ NH NH CH ₃ NH CH ₃	82.9
	NH ₂ COOH	NH2 COOH NO2 CH_3 NH_2 $NH \rightarrow N$ $NH \rightarrow N$ $NH \rightarrow NH \rightarrow CH_3$ $NH \rightarrow NH \rightarrow CH_3$

TABELLE I

Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
22 	C1 OCH ₃	OCH ₃ NH NH NH OCH ₃	85.9
23	OH NH2	NH NH	90.9
24	H ₂ N-\sqrt{\sqrt{NH}_2} \rightarrow \text{OCH}_3	NH NH NH	89.1
·	•		-

TABELLE I

<u> </u>			
Bei- spiel	Amin	Kupplungskomponente	Aus- beute %
25	CH ₃ O H ₂ N N N O	NH NH -	80
26	SH NH ₂	NH NH	80

Herstellung von Metallkomplexen

Beispiele 27-51

27. 2,44 Teile des Produktes von Beispiel 1 werden in 25 Teilen Methylcellosolve gelöst. Zu dieser Lösung wird eine Suspension von 1,0 Teil Kupfer-(II)-acetat-monohydrat in 25,0 Teilen Dimethylformamid zugegeben. Die erhaltene Suspension wird 8 Stunden unter Rückfluss erhitzt, filtriert, mit Methylcellosolve und Aethanol gewaschen und bei 50-60°C getrocknet. In dieser Weise erhält man 0,7 Teile (17,0% d.Th.) eines rotvioletten Pulvers mit einem Schmelzpunkt von über 360°C.

Beim Wiederholen dieses Verfahrens unter Verwendung der in der nachstehenden Tabelle II aufgeführten verschiedenen Liganden und Metallen erhält man eine Reihe von Pigmenten der Formel I.

		2611826
IN LICHTECHTHEIT IN LACK	Gut	Gut
ARBE EINEM LACK	Blaurot	Bordeaux
AUS - F. BEUTE %	37.4	51.6
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	N = N $N = N$
BEI- SPIEL	. 28	23

IN LICHTECHTHEIT IM LACK	Gut	Ausgezeichnet 9511876
FARBE IN EINEM LACK	Bordeaux	Violett
AUS- BEUTE	 83	50.6
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$\lim_{N \to N} \frac{OCH_3}{N}$	O ₂ N WH N=N HN N=N N-NH
BEI- SPIEL	30	us.

-		2611826
IN LICHTECHTHEIT IM LACK	Ausgezeichnet	Gut
FARBE EINEM LACK	Violett	Violett
AUS- BEUTE	66.9	40.2
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c c} o_2 N & & & \\ \hline \\ OCH_3 & HN \\ \hline \\ N=N & -NH \\ \hline \\ HN & -C1 \\ \hline \\ & & -C1 \\ \hline \end{array}$
BEI- SPIEL	32	83

N LICHTECHTHEIT IM LACK	Ausgezeic h net	Ausgezeichnet
FARBE IN EINEM LACK	Violet	Bordeaux
AUS- BEUTE	. 63.7	62.5
· METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$\begin{array}{c c} & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
BEI- SPIEL	# 7	. 35

		20110.
LICHTECHTHEIT IM LACK	Gut	Gut
FARBE IN EINEM IASK	Braunrot	Rot .
AUS- BEUTE	36.3	30.5
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$H_2 NOC \nearrow N = N \stackrel{HN}{-} N \stackrel{N}{-} NH \stackrel{N}{-} N$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
BEI- SPIEL	36	. 37

LICHTECHTHEIT IM LACK	Gut	Gut
FARBE IN EINEM I.ACK	Rot	Rot
AUS-BEUTE	97.3	81.0
METALL	Kupfer	Kupfer
TIGAND	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
BEI- SPIEL	& %	39

LICHTECHTHEIT IM LACK		Ausgezeichnet
FANSE IN EINEM LACK	Gelbbraun	Braun
AUS- BEUTE	68.4	32.8
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	H_3C NH NH $COOH$ NH NH NH NH NH NH NH N	$CH_3 \qquad HN \qquad HN \qquad COOH \qquad NH \qquad COOH \qquad NH \qquad COOH \qquad CO$
BEI- SPIEL	40	41

LICHTECHTHEIT IM LACK	11.0 Orangerot Ausgezeichnet	Gut
FARBE IN EINEM LACK	Orangerot	Ge 1bbraun
AUS- BEUTE	11.0	44.4
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	N=N + N + C1 $COOH + N$ $M + C1$ $COOH + N$ $M + C1$ $M + C1$
BEI- SPIEL	4.2	43

		2011020
LICHTECHTHEIT IM LACK	Gelbbraun Ausgezeichnet	Gut
FARBE IN EINEM LACK		Braun
AUS- BEUTE	12.5	40.4
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	N = N - N - N - N - N - N - N - N - N -	
BEL- SPIEL	77	45

<u></u>			
LICHTECHTHEIT IM LACK		Gut	Gut
FARBE IN EINEM LACK	•	Bordeaux	Bläulich Rot
AUS. BEUTE		45.6	61.2
METALL	•	Kupfer	Nickel.
LIGAND		C1 N=N-N-N-OCH3	$C1$ $C1$ $C1$ OCH_3 NH OCH_3 NH OCH_3 OCH_3
BEI- SPIEL		97	47

7		2011020
LICHTECHTHEIT IM LACK	Gut	Gut
FARBE IN EINEM LACK	Braun	Bordeaux
AUS- BEUTE	56.0	45.2
METALL	Kupfer	Kupfer
LIGAND	$ \begin{array}{c} NO_2 \\ NH \\ NO_2 \end{array} $ $ \begin{array}{c} NO_2 \\ NH \\ NO_2 \end{array} $	$\begin{array}{c c} & & & \\ & & &$
BEI- SPIEL	. 84	649

		·	
LICHTECHTHEIT IM LACK		Mittel	Gut
FARBE IN EINEM LACK	Blau	Violett	Rot.
AUS- BEUTE		71.1	67.8
METALL	Kupfer	Zink	Kupfer
LIGAND		H OCH3 N	$CH_3 \longrightarrow OCH_3 \longrightarrow NH \longrightarrow N$
BEI- SPIEL	50		51

Patentansprüche

1. Metallkomplex der Formel

worin

- A einen gegebenenfalls substituierten Aryl- oder heterocyclischen Rest,
- R¹ einen gegebenenfalls substituierten Arylrest,
- X ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine Carboxygruppe,
- p die Zahlen 1 oder 2,
 wenn p=1, C ein am Rest A gebundenes Wasserstoffatom und
 wenn p=2, C entweder eine direkte Bindung oder einen
 Alkylen-, Arylen- oder Aralkylen-Rest, die zwei Reste A
 miteinander verbinden und
- M ein Metall aus der ersten Reihe der Uebergangselemente bedeuten.

2. Metallkomplex gemäss Anspruch 1 der Formel

$$v_1$$
 v_1
 v_1
 v_2
 v_3
 v_3
 v_3
 v_3
 v_3
 v_3
 v_3
 v_4
 v_3
 v_4
 v_3
 v_4
 v_4
 v_5
 v_5
 v_5
 v_6
 v_7
 v_8
 v_8

worin

- X die vorstehende Bedeutung hat,
- M₁ Cu oder Ni darstellt,
- Y, Y₁, Y₂ und Y₃ jeweils ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Nitro- oder Trifluormethyl-, eine Alkyl- oder Alkoxygruppe mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, eine gegebenenfalls mit einem Chloratom, einer Alkyl- oder Alkoxy-Gruppe mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituierte Phenyl- oder Phenoxygruppe eine Carbamoyl- oder eine Alkylcarbamoylgruppe mit 2-5 Kohlenstoffatomen,
- V, V₁, V₂, V₃, Z, Z₁, Z₂ und Z₃ ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Alkyl- oder Alkoxygruppe mit 1-4 Kohlenstoffatomen bedeuten.

3. Metallkomplex gemäss den Ansprüchen 1 und 2 der Formel

worin X, M_1, Y, Y_1, Y_2 und Y_3 die vorstehende Bedeutung haben und Y_1, Y_2, Y_3 gleich sind.

4. Verfahren zur Herstellung eines Metallkomplexes der Formel I, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel

$$\begin{bmatrix} R' \\ NH \\ N=N-A \\$$

metallisiert, worin

R¹, A, X, C und p die im Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und R ein Wasserstoffatom oder eine 1 bis 4 Kohlenstoffatom enthaltende Alkylgruppe bedeutet.

- 5. Verfahren gemäss Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass die Metallisierung der Verbindung der Formel IV direkt im Reaktionsmedium, das zur Herstellung der Verbindung der Formel IV verwendet wurde, durchgeführt wird.
- 6. Verfahren gemäss Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Verbindung der Formel IV aus ihrer rohen Reaktionsmischung abgetrennt, von Verunreinigungen freigewaschen und vor der Metallisierung in einem Lösungsmittel suspendiert wird, das mit jeglichem zur Herstellung der Verbindung der Formel IV verwendeten Lösungsmittel identisch oder verschieden sein kann.
- 7. Verfahren zum Färben von hochmolekularem organischem Material, gekennzeichnet durch die Verwendung eines Metall-komplexes gemäss Anspruch 1.
- 8. Verfahren gemäss Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass das hochmolekulare organische Material ein Lack, ein Anstrichmittel oder eine Druckfarbe ist.
- 9. Das gemäss den Ansprüchen 7 und 8 erhaltene gefärbte hochmolekulare organische Material.

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:		
☐ BLACK BORDERS		
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES		
☐ FADED TEXT OR DRAWING		
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING		
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES		
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS		
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS		
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT		
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY		

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.